

11

1. . , .

1.

- 1)
- 2)
- 3)
- 4)

2.

- | | |
|----|----|
| 1) | 2) |
| 3) | 4) |

3.

- | | | | | |
|----|----|---|----|----|
| 1) | 2) | , | 3) | 4) |
|----|----|---|----|----|

4.

- | | |
|----|----|
| 1) | 2) |
| 3) | 4) |

5.

- 850 , ()
- | | | | |
|--------|-------|--------|--------|
| 1) 168 | 2) 56 | 3) 224 | 4) 112 |
|--------|-------|--------|--------|

6.

- | | | |
|---|------|--|
|) | -2 | 1) NaHCO_3 |
|) | | 2) KOH |
|) | | 3) $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH}$ |
|) | -1,2 | 4) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ |
| | | 5) $\text{Br}_2 \cdot \text{aq}$ |

7.

- 1)
- 2)
- 3)
- 4)
- 5)
- 6)

8. Fe^{3+} 5 ?
- 1) 2)
3) 4)
9. ?
- 1) 2)
3) 4)
10. — 1) $\text{C}_2\text{H}_6, \text{CO}_2, \text{SO}_3$ 2)
 $\text{H}_2\text{SO}_4, \text{C}_2\text{H}_2, \text{N}_2$
 3) $\text{H}_3\text{PO}_4, \text{CrO}_3, \text{C}_2\text{H}_2$ 4) $\text{CO}_2, \text{C}_6\text{H}_6, \text{NO}_2$

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10

2.

6,75
1,12
2,22
784
3,48
504

3.

400
1,648
760
(p=1
298
25°
1
654,4
218,2

4.

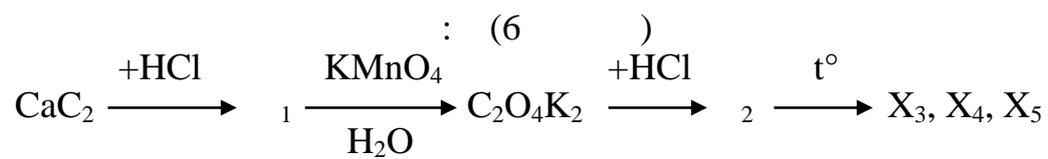
1,77 ,

75%

120°

1,23 .

5.



6.